

(۱) این عنصر در دمای اتاق عایق و یا دارای رسانایی اندک است اما با افزایش دما رسانش بیشتری پیدا می کند:

Na (۴)

Al (۳)

Cu (۲)

Si (۱)

(۲) موقعیت نافلزات در و فلزات اصلی در جدول تناوبی جای دارد.

(۱) سمت چپ-سمت راست (۲) سمت راست-مرکز (۳) سمت چپ-مرکز (۴) سمت راست-سمت چپ

(۳) آرایش الکترونی کدام عنصر به $4s^1, 3d^5$ ختم می شود ؟

Mn(۴)

Cu(۳)

Co(۲)

Cr(۱)

(۴) کدام عنصر فلز قلیایی محسوب نمی شود ؟

(۴) گزینه ۱ و ۲

Li (۳)

H(۲)

Ca (۱)

(۵) از واکنش فلز منیزیم با HCl، مقدار ۶۷۲ میلی لیتر گاز H_2 در شرایط STP آزاد می شود. با فرض اینکه جرم مصرفی منیزیم $1/2$ گرم باشد بازده درصدی چقدر است ؟ ($Mg=24, V(gas)_{STP}=22.4L$)

۶۵ (۴)

۷۰ (۳)

۶۰ (۲)

۵۰ (۱)

(۶) C_3H_8 فرمول مولکولی کدام هیدروکربن است ؟

(۴) پروپان

(۳) متان

(۲) اتان

(۱) بوتان

(۷) C_nH_{2n} فرمول عمومی کدام دسته از هیدروکربن هاست ؟

(۴) الکل ها

(۳) آلکن ها

(۲) آلکین ها

(۱) آلکان ها

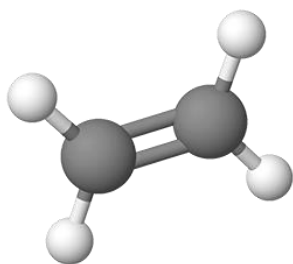
(۸) علت تنوع در ترکیبات کربن دار چیست؟

(۱) برقراری پیوندهای چندگانه (۲) قابلیت تشکیل حلقه (۳) داشتن ۴ جایگاه پیوندی (۴) همه موارد

(۹) این نوع هیدروکربن را به جهت حفاظت و تازگی بر روی میوه ها استفاده می کنند.

(۱) آلکان با تعداد کربن کم (۲) آلکان با تعداد کربن زیاد (۳) آلکن با تعداد کربن کم (۴) آلکن با تعداد کربن زیاد

(۱۰) ساختار روبرو کدام هیدروکربن را نشان می دهد؟



(۴) اتن

(۳) استیلن

(۲) اتین

(۱) اتان